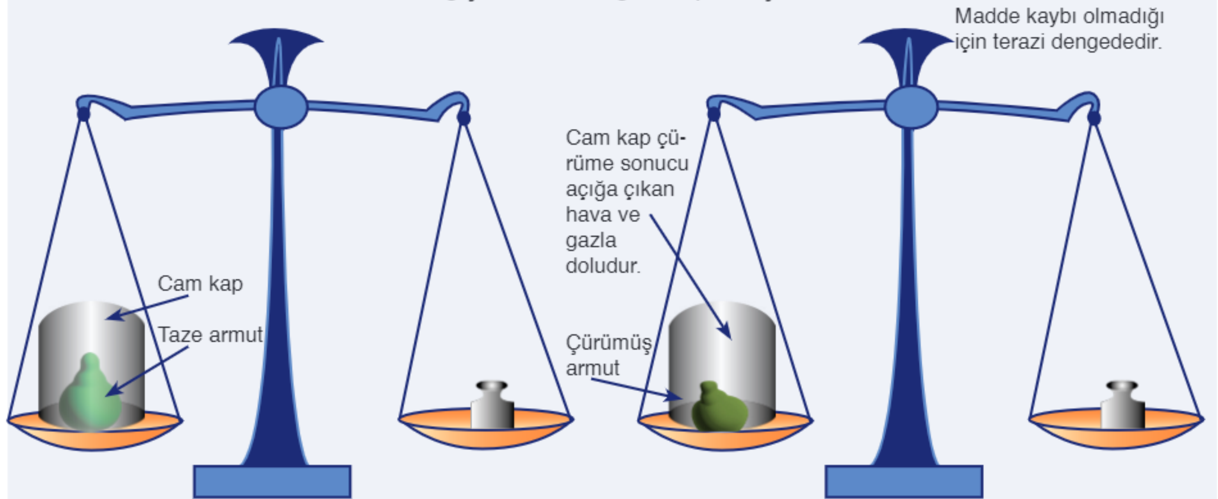
1. ÜNİTE	: ***KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR > 1.1. Kimyanın Temel Kanunları > 1.1.1. Kimyanın Temel Kanunlarını Açıklama***
Kavram	: *Kütlenin Korunumu Kanunu*
Genel Beceriler	: *Bilgi Okuryazarlığı Becerisi*
Alan Becerileri	: *Çıkarım Yapma Becerisi*

Çalışmanın Adı	**HASSAS TERAZİ**	*10 dk.*
Çalışmanın Amacı	*Kütlenin korunumu kanununu tanımlayarak fiziksel veya kimyasal olaylarda kütlenin korunumunu açıklayabilme.*	

Yönerge: *Aşağıdaki metin ve görselden yararlanarak soruları cevaplayınız.*

Terazi, 18. yüzyılın sonlarında kimyacılar için çok önemli bir ölçüm aracı hâline gelmiş ve hassas kütle ölçümü, bir tepkime sırasında ortamda bulunan maddelere ne olduğunu anlamak için anahtar rol üstlenmiştir. Antonie Lavoisier (Anton Lavoziye) teraziyi etkin şekilde kullanan ilk bilim insanıdır. Lavoisier'den önceki çok sayıda bilim insanı maddenin "ölümsüz" olduğuna inanmıştır. Ancak Lavoisier geniş çaplı araştırmaları, hassas ölçümleri, kayıt tutması ve deney sonuçlarındaki kesinliğiyle ön plana çıkarak 1789 yılında kütlenin korunumu kanununu ortaya koymuştur.

Lavoisier, deneylerinden birinde hava geçirmeyen bir cam kap içerisine taze bir armut koymuş ve bu armudun kütlesini ölçmüştür. Birkaç gün beklettiği armudun kütlesini tekrar ölçen Lavoisier, çürüme sırasında sistemin kütlesinde bir değişimin olmadığını saptamıştır.



1. Kütlenin korunumu kanununu tanımlayınız.

2. Fiziksel veya kimyasal olaylarda madde vardan yok, yoktan var edilebilir mi? Örnek vererek açıklayınız.

